

натрия гидроксида и доводят объем раствора водой до метки. Ультрафиолетовый спектр полученного раствора субстанции в области длин волн от 250 до 350 нм должен иметь только один максимум поглощения при 284 нм.

3. *Качественная реакция.* К 0,01 г субстанции прибавляют 1 мл серной кислоты концентрированной и 0,05 мл 1,3 % раствора железа(III) хлорида и нагревают на водяной бане; должно появиться синее окрашивание. Прибавляют 0,05 мл азотной кислоты концентрированной; раствор должен стать красным.

***Прозрачность раствора.** Раствор 50 мг субстанции в 10 мл воды, свободной от углерода диоксида, должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

***Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

Температура плавления. От 155 до 159 °С (ОФС «Температура плавления», метод 1).

Удельное вращение. От –142 до –146 в пересчете на сухое вещество (2 % раствор субстанции в спирте 96 %, ОФС «Поляриметрия»).

Родственные примеси. Определение проводят методом ВЭЖХ (ОФС «Высокоэффективная жидкостная хроматография»).

Подвижная фаза (ПФ). К 1,08 г натрия октансульфоната прибавляют 20 мл уксусной кислоты ледяной и 250 мл ацетонитрила и доводят объем раствора водой до 1000 мл.

Испытуемый раствор. Около 0,1 г (точная навеска) субстанции и около 0,1 г (точная навеска) натрия октансульфоната растворяют в 5,0 мл ПФ и доводят тем же растворителем до 10,0 мл.

Раствор сравнения А. Около 5 мг (точная навеска) стандартного образца примеси А кодеина растворяют в 3,0 мл ПФ и доводят тем же растворителем до 5,0 мл.